



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets

(11) Veröffentlichungsnummer:

0 076 493
A2

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 82109101.4

(51) Int. Cl.³: C 11 B 9/00

(22) Anmeldetag: 01.10.82

//C07C47/228, C07C29/14,
C07C33/20, C07C69/157,
C07C121/66

(30) Priorität: 02.10.81 DE 3139358

(71) Anmelder: Dragoco Gerberding & Co. GmbH
Dragocostrasse 1
D-3450 Holzminden(DE)

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung:
13.04.83 Patentblatt 83/15

(72) Erfinder: Brunke, Ernst-Joachim, Dr.
Holbeinstrasse 6
D-3450 Holzminden(DE)

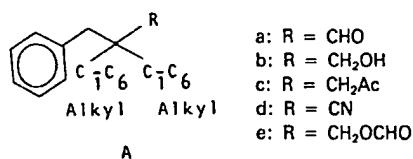
(84) Benannte Vertragsstaaten:
CH FR GB LI NL

(72) Erfinder: Klein, Erich, Dr.
Wiesenweg 50
D-3450 Holzminden(DE)

(74) Vertreter: Deufel, Paul, Dr. et al,
Patentanwälte Müller-Boré, Deufel Schön, Hertel, Otto
& Lewald Siebertstrasse 4 Postfach 860720
D-8000 München 86(DE)

(54) Verwendung von 1,1-Di(C₁-C₆-alkyl)-2-phenyl-ethan-Derivaten als Riechstoffe.

(57) Die Erfindung betrifft die Verwendung von 1,1-Di(C₁-C₆-alkyl)-2-phenyl-ethan-Derivaten der Formel A

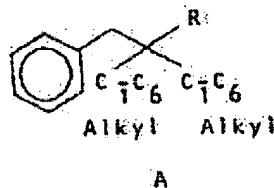


wobei R eine Formyl-, Hydroxymethyl-, Formoxymethyl-, Acetoxymethyl oder Nitrilgruppe bedeutet und die Gesamtzahl der Kohlenstoffatome in den beiden Alkylsubstituenten zusammen maximal 8 beträgt, als Riechstoffe oder Bestandteil von Parfüm-Kompositionen für kosmetische oder technische Parfümierungen sowie das Verfahren zur Herstellung der Verbindung der Formel A in an sich bekannter Weise durch Umsetzung von Benzylchlorid mit einem α -verzweigten aliphatischen Aldehyd mit bis zu 10 Kohlenstoffatomen mittels phase-transfer-Reaktion zum Aldehyd Aa, gegebenenfalls katalytische Reduktion unter Verwendung von Übergangsmetall-Katalysatoren zum Alkohol Ab, gegebenenfalls Veresterung von Ab zu Ac mit Acetanhydrid oder gegebenenfalls Überführung des Aldehyds Aa mit Hydroxylamin zum entsprechenden Oxim und Dehydratisierung zum Nitril Ad oder gegebenenfalls Umsetzung des in Stufe 2 erhaltenen Alkohols Ab zum Aldehyd Ae.

A2
EP 0 076 493

Abstract of EP 0076493 (A2)

1. The use of 1,1-Di(C1 -C6 -alkyl)-2-phenyl-ethane derivatives of formula A
see diagramm : EP0076493,P8,F3 a : R = CHO b : R = CH₂ OH c : R = CH₂ OAc
d : R = CN e : R = CH₂ OCHO wherein R is a formyl-, hydroxymethyl-, formoxymethyl-, acetoxymethyl- or nitrilo group and the total number of carbon atoms in both alkyl substituents together is 8 at most, as aroma chemicals or flavoring ingredient of perfume compositions for cosmetic or technical flavorings.



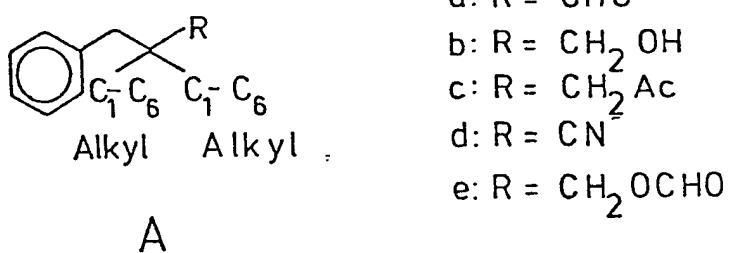
- a: R = CHO
- b: R = CH₂ OH
- c: R = CH₂ OAc
- d: R = CN
- e: R = CH₂ OCHO

Data supplied from the **esp@cenet** database — Worldwide

Beschreibung

Gegenstand der Erfindung ist die Verwendung der 1,1-Dialkyl-2-phenyl-ethan-Derivate Aa-e, worin R eine Formyl-, Hydroxy-methyl-, Acetoxy-methyl-, Nitril- oder Formoxymethylgruppe be-deutet, als Riechstoff oder Bestandteil von Riechstoff-Mischun-gen für insbesondere kosmetische und technische Parfümie-rungen.

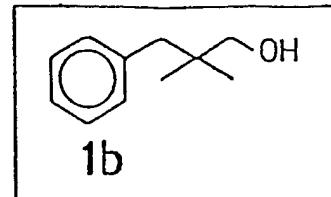
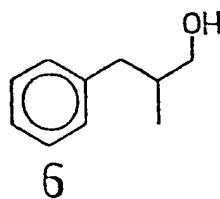
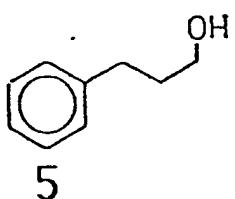
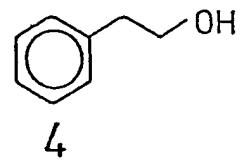
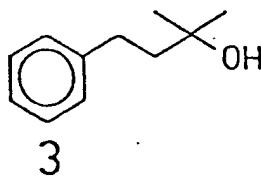
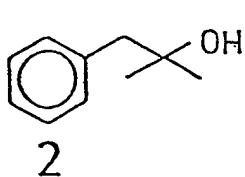
Die Erfindung wird zunächst anhand der α,α -Dimethyl-Derivate la-ld erläutert.



Für die Parfümerie sind Riechstoffe mit blumiger Geruchscha-rakteristik von großem Interesse. Da die Destillate oder Ex-trakte aus Pflanzenteilen mit dem jeweils charakteristischen Duft entweder sehr kostspielig sind - wie z.B. bei Rosen-Öl oder Jasmin-Absolue- , oder aufgrund ihrer Instabilität nicht zu gewinnen sind - wie bei Flieder oder Maiglöckchen - , ist man seit Bestehen der Riechstoff-Industrie bestrebt, synthe-tische Ersatzprodukte darzustellen. Während es für die mei-sten der verschiedenen geruchsprägenden Substanzen aus den stabilen Pflanzen-Destillaten oder -Extrakten bereits chemi-

sche Partial- oder Totalsynthesen gibt, die auch oft technisch realisierbar sind, kann bei den instabilen Naturdüften wie Maiglöckchen oder Flieder nur auf technisch stabile, synthetische Ersatzprodukte zurückgegriffen werden, die zwar eine vom Naturstoff abweichende Struktur, aber einen ähnlichen Duft aufweisen sollten. Derartige vielfach verwendete synthetische Riechstoffe mit blumigem Charakter sind z.B. Dimethylbenzyl-carbinol (2) oder Phenylethyl-dimethyl-carbinol (3). Der Duft der Verbindung 2 wird beschrieben als warmkrautig - blumig, leicht animalisch mit einer Nebennote nach frisch geschnittenem Holz und Anklängen von Lilien- und Holunderblüten-duft (S. Arctander, Perfume and Flavor Chemicals, 1969, Nr. 989). Die Verbindung 3 (Arctander, Nr. 1043) besitzt einen blumig grünen, schwach krautigen und ölichen Duft, der an Lilie und Hyazinthe erinnert. Beide Verbindungen 2, 3 sind nur durch Grignard-Reaktionen zugänglich, die einen relativ hohen technischen Aufwand erfordern.

Die zu den tertiären Alkoholen 2 und 3 analogen sekundären Alkohole werden in der Parfümerie nicht verwendet, wohl aber die entsprechenden primären Alkohole 4 und 5. Allerdings besitzen diese Verbindungen erheblich von 2, 3 abweichende Geruchsnoten.



0076493

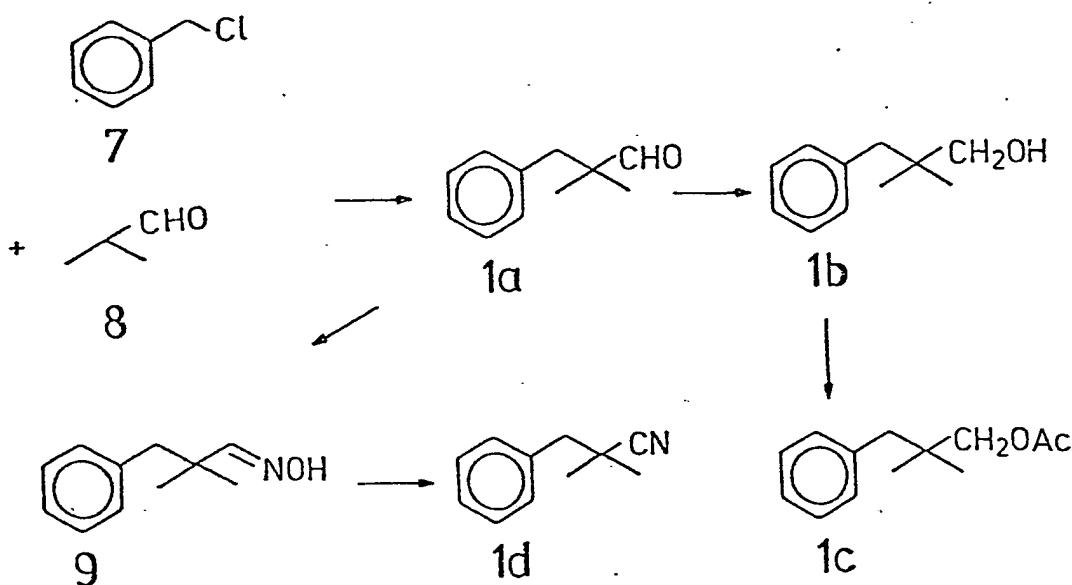
So wird der Duft des in großen Mengen verwendeten Phenylethyl-alkohols (4) als "mild und warm, Rosen- und Honig-artig" beschrieben (Arctander, Nr. 2513). Der Dihydrozimtalkohol (5) riecht etwas zimtartig, bzw. "warm und mild, balsamisch-blumig, süß" (Arctander, Nr. 2589). Der durch Aldolkondensation von Benzaldehyd und Propionaldehyd sowie anschließende Hydrierung dargestellte α -Methyl-dihydro-zimtalkohol (6) besitzt einen sehr schwachen, zimtartig-süßen, leicht holzigen Geruch und wird nicht als Riechstoff verwendet.

Es ist daher überraschend, daß der α, α -dimethyl-substituierte primäre Alkohol 1b einen stark ausstrahlenden und angenehm blumigen Duft in Richtung Maiglöckchen und Hyazinthe aufweist, der an bestimmte Geruchsaspekte der tertiären Carbinole erinnert, diese jedoch in Parfümkompositionen an natürlicher Ausstrahlung übertrifft. Die α, α -Dimethyl-Verbindung 1b ist in der chemischen Literatur beschrieben worden, ohne daß ihre besonderen olfaktorischen Eigenschaften erkannt oder erwähnt worden sind. [V. G. Purohit und R. Subramanian, Chem. and Ind. 1978, 731; P. Warrick und W. H. Saunders, J. Am. Chem. Soc., 84, 4095 (1962); A. Haller und E. Bauer, Ann. Chim., 9, 15 (1918)]. Es wurde gefunden, daß sich die Verbindung 1b aufgrund ihrer Geruchseigenschaften sehr gut in Parfümöl blumigen Typs einarbeiten läßt und diesen mehr natürliche Ausstrahlung verleiht.

Der Aldehyd 1a besitzt einen starken aldehydisch-grünen Geruch der vor allem in geringen Dosierungen vorteilhaft in Parfümöl eingearbeitet werden kann. Die Darstellung des α, α -dimethyl-substituierten Aldehyds 1a wurde von H. K. Dietl und K. C. Brannock (Tetrahedron Letters 1973, 1273) beschrieben, ohne daß auf die Geruchseigenschaften der Verbindung eingegangen worden ist.

Durch übliche Veresterung wurden aus dem primären Alkohol 1b verschiedene Ester dargestellt, von denen das Acetat 1c und das

Formiat 1e besondere olfaktorische Effekte aufweisen. Die Geruchsnoten von 1c können als "holzig, süß-krautig, blumig" und die von 1e als "holzig, krautig, grün" beschrieben werden. Das Nitril 1d besitzt einen krautig-balsamischen Duft mit blumigen und fruchtigen Nebennoten. Die Verbindungen 1a-1d sind aus Grundchemikalien auf relativ einfachem Weg zugänglich und können daher in beliebiger Menge produziert werden.



Die Darstellung der Substanzen 1a-d erfolgte ausgehend von Benzylchlorid (7), das in einer "phase-transfer"-Reaktion mit Isobutyraldehyd (8) in an sich bekannter Weise zu dem Aldehyd 1a umgesetzt wurde. Diese Reaktion ist unter Verwendung von 50%ig. wässriger Natronlauge und katalytischen Mengen an Tetrabutylammonium-jodid beschrieben worden (H. K. Dietl und K. C. Brannock, *Tetrahedron Letters* 1973, 1273). Es wurde gefunden, daß anstelle des von Dietl und Brannock eingesetzten, kostspieligen Tetrabutylammonium-jodids auch das preiswerte Tricaprylmethyl-ammonium-chlorid (Aliquat 336) verwendet werden kann. Die Reaktion wird bei erhöhter Temperatur, vorzugsweise bei Siedetemperatur, in einem Zweiphasen-System, bestehend aus Toluol und 50%iger NaOH durchgeführt. Durch übliches Aufarbeiten und Destillation wurde der Aldehyd 1a in ca. 60 % Ausbeute erhalten. Die Reduktion des Aldehyds 1a zu dem primären Alkohol

lb erfolgte vorzugsweise durch katalytische Hydrierung unter Verwendung von Raney-Nickel oder Kupfer-chromit in unverdünntem Zustand oder unter Verwendung von polaren aprotischen Lösungsmitteln wie Methanol. Weiterhin wurde die Reduktion unter Verwendung von Hydriden wie Natriumborhydrid oder Lithiumaluminiumhydrid unter Einhaltung üblicher Reaktionsbedingungen ausgeführt.

Die Veresterung erfolgte in an sich bekannter Weise durch Umsetzen des Alkohols lb mit Säureanhydriden in Gegenwart säurebindender Substanzen wie beispielsweise Natriumcarbonat oder Kaliumcarbonat. Durch Umsetzung von lb mit Acetanhydrid/Natriumcarbonat wurde das Acetat lc dargestellt.

Das Nitril ld wurde in an sich bekannter Weise durch Einwirkung von Hydroxylamin auf la in einem basischen Medium unter Bildung des Oxims 9 und dessen nachfolgende Dehydratisierung durch Einwirkung von Acetanhydrid in der Siedehitze dargestellt.

Die für die Darstellung der Verbindungen la-ld beschriebenen Reaktionsschritte lassen sich auf homologe Verbindungen übertragen. So lassen sich α -alkyl-substituierte Aldehyde mit maximal 10 Kohlenstoff-Atomen wie z.B. 2-Methyl-butanal, 2-Methylpentanal, 2-Ethyl-butanal, 2-Ethyl-pentanal, 2-Ethyl-hexanal, 2-Propylpentanal vorteilhaft unter Verwendung von "phase-transfer"-Katalysatoren, vorzugsweise Tricapryl-ammoniumchlorid und Alkalihydroxiden, mit Benzylchlorid alkylieren. Die hierbei erhaltenen Aldehyde der allgemeinen Formel Aa besitzen frische und z.T. holzig-krautige Noten. Die in Analogie zu lc dargestellten Acetate der allgemeinen Formel Ac besitzen holzige und süß-krautige Geruchsnoten, während die in Analogie zu lb erhaltenen primären Alkohole der allgemeinen Formel Ab mild-blumige, z.T. frische Geruchsaspekte aufweisen. Die in Analogie zu ld erhaltenen Nitrile der allgemeinen Formel Ad besitzen süß-blumige und krautige und die Formiate Ae frisch-holzige Noten.

- 1 Das Verfahren zur Herstellung der erfindungsgemäss verwendeten Verbindungen kann ganz allgemein wie folgt zusammengefasst werden:
- 5 Man setzt Benzylchlorid mit einem α -verzweigten aliphatischen Aldehyd mit bis zu 10 Kohlenstoffatomen in einer an sich bekannten "phase-transfer"-Reaktion unter Verwendung von Alkalihydroxiden und quaternären Ammoniumsalzen, vorzugsweise Tricapryl-Ammoniumchlorid zum Aldehyd
- 10 Aa um;

Der hierbei erhaltene Aldehyd Aa wird gegebenenfalls in an sich bekannter Weise durch katalytische Reduktion unter Verwendung von Übergangsmetall-Katalysatoren, vorzugs-

- 15 weise Raney-Nickel oder Kupferchromat zum Alkohol Ab reduziert;

Der hierbei erhaltene Alkohol Ab wird gegebenenfalls in an sich bekannter Weise zu Ac verestert, wobei man

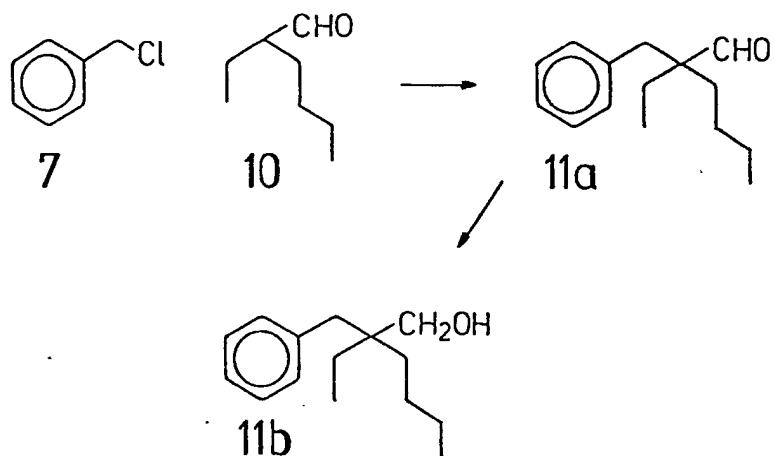
- 20 Acetanhydrid in Gegenwart säurebindender Mittel wie Natrium- oder Kaliumcarbonat oder -acetat einwirken lässt, oder

- 25 Der in Stufe 1 erhaltene Aldehyd Aa wird gegebenenfalls in an sich bekannter Weise mit Hydroxylamin zu dem entsprechenden Oxim umgesetzt und dieses vorzugsweise durch Einwirkung von Acetanhydrid in der Siedehitze zum Nitril Ad dehydratisiert;

- 30 Der in Stufe 2 erhaltene Alkohol Ab wird gegebenenfalls in an sich bekannter Weise zu Ae umgesetzt.

0076493

Mit zunehmendem Molekulargewicht werden die Geruchsaspekte der Verbindungen Aa-d schwerer und weniger hell, z.T. auch in der Intensität etwas schwächer als die der Dimethyl-substituierten Verbindungen la-d. Allerdings treten die fixierenden und abrundenden Geruchseffekte in Parfumkompositionen bei höherem Molekulargewicht stärker hervor. Aufgrund ihrer Geruchscharakteristiken, ihrer fixierenden Eigenschaften und ihrer Stabilität in kosmetischen und technischen Medien können die Verbindungen der allgemeinen Formeln Aa-Ae vorteilhaft zum Parfümieren kosmetischer und technischer Produkte verwendet werden.



Der der allgemeinen Formel Aa entsprechende Aldehyd 11a mit 15 Kohlenstoffatomen wurde aus Benzylchlorid (7) und α -Ethylhexanal (10) nach der für la gegebenen Vorschrift dargestellt. Die Geruchsnoten können mit hell, krautig, fruchtig (Agrumusaspekte) beschrieben werden. Durch Reduktion wurde analog zu 1b der Alkohol 11b mit mild-blumiger Note erhalten.

Die anschließenden Beispiele erläutern die Darstellung der Verbindungen la-d und deren Anwendung in Parfümölen.

0076493

Beispiel 1

Darstellung von 2,2-Dimethyl-3-phenyl-propanal-1 (1a):

Unter Röhren wurde eine Lösung von 224 g (4 mol) KOH und 10 g Tricapryl-methyl-ammonium-chlorid (Aliquat 336) in 125 g Wasser mit 200 ml Toluol versetzt und zum Sieden erhitzt. Bei fortwährendem Sieden wurde eine Lösung von 402 g (3.2 mol) Benzylchlorid (7) und 256 g (3.6 mol) Isobutyraldehyd innerhalb von 1 Stde. zugetropft. Nach 7 Stdn. Röhren bei Siedetemp. und Abkühlen auf Raumtemp. wurde mit 300 g Wasser ausgedünnt. Die wässrige Phase wurde mit Toluol extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen wurden neutralgewaschen und eingeengt. Das Rohprodukt (510 g gelbes Öl) ergab bei Destillation über eine 60 cm Glasfüllkörperkolonne 354 g (69 %) 1a als farbloses Öl. Kp. (2 mm) = 73°C. - NMR (CCl₄): δ = 0.92, s, 6H (2,2-CH₃), 2.68, s (CH₂-3), 7.0-7.4, m (Phenyl-H), 9.65 ppm, s (CH-1). - IR: 1730, 2740 cm⁻¹ (Aldehyd). - MS: m/e (%) = 162 (20, M⁺), 147 (4), 133 (7), 115 (5), 105 (4), 91 (100). C₁₁H₁₄O (162, 2).

Beispiel 2

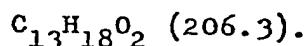
Darstellung von 2,2-Dimethyl-3-phenyl-propanol (1b):

In einem Autoklaven wurden 354 g 2,2-Dimethyl-3-phenyl-propanal (1a) mit 2 g Kupferchromit (G-79) bei 150°C und 120 bar bis zur Aufnahme von 1 Äquivalent Wasserstoff hydriert. Nach Entspannen des Autoklaven wurde der Katalysator abgetrennt. Destillation über eine 60 cm Füllkörperkolonne ergab 320 g (90 %) 2,2-Dimethyl-3-phenyl-propanol (1b) als farbloses, erstarrndes Öl. Kp. (2 mm) = 90°C, Schmp. 34-36°C. - NMR (CCl₄): δ = 0.88, s, 6H (2,2-CH₃), 2.55, s (CH₂-3), 3.37, s (CH₂-1), 7.1-7.3, br.s (Phenyl-H). - IR: 3400 cm⁻¹ (O-H). - MS: m/e (%) = 164 (16, M⁺), 133 (5), 131 (4), 117 (6), 115 (8), 105 (4), 92 (100), 91 (83). C₁₁H₁₆O (164.2).

Beispiel 3

Darstellung von 2,2-Dimethyl-3-phenyl-propyl-1-acetat (1c):

Eine Lösung von 100 ; 2,2-Dimethyl-3-phenyl-propan-1-ol (1b) und 20 g Natriumacetat in 100 g Essigsäureanhydrid wurde 3 Stdn. zum Sieden erhitzt. Nach üblicher Aufarbeitung wurde das Rohprodukt (105 g hellgelbes Öl) über eine 30 cm Glasfüllkörperkolonne destilliert. Man erhielt 90 g 1c als farbloses Öl. K_p (2 mm) = 90°C. - NMR (CCl_4): δ = 0.87, s, 6H ($2,2-CH_3$), 1.98, s ($-O-CO-CH_3$), 2.53, s (CH_2-3), 3.73, s (CH_2-1), 6.9-7.2 ppm, m (Phenyl-H). - IR: 1735 cm^{-1} (Acetat). - MS: m/e (%): 206 (M^+), 146 (27), 131 (22), 115 (16), 91 (35), 43 (100).



Beispiel 4

Darstellung von 2,2-Dimethyl-3-phenyl-propionitril (1d):

Bei 20-30°C wurde einer Lösung von 22.7 g (0.25 mol) Hydroxylaminhydrogensulfat in 40 ml Methanol und 20 ml Wasser unter Rühren 36 g wässrige Natronlauge (33 %) zugegeben. Anschließend ließ man 40.5 g (0.25 mol) 2,2-Dimethyl-3-phenyl-propanal (1a) zulaufen und rührte die Reaktionsmischung 3 Stdn. bei Raumtemperatur. Zur Aufarbeitung wurde mit 150 ml Wasser ausgedünnt und mit Methylchlorid extrahiert. Nach Einengen verblieben ca. 45 g Oxim 1d, die innerhalb von 20 min zu 80 g siegenden Acetanhydrids hinzugegeben wurden. Nach 5 Stdn. Rühren bei Siedetemp. wurde mit 200 ml Wasser ausgedünnt, mit Benzin extrahiert und eingeengt. Destillation des Rohprodukts (6.40 g) über eine kurze Kolonne und anschließende Kristallisation aus Ethanol ergab 20 g 1d vom Schmp. 55-56°C. - NMR (CCl_4): δ = 1.27, s, 6H ($2,2-CH_3$), 2.71, s (CH_2-3), 7.1-7.3 ppm (Phenyl-H). - IR: 2230 cm^{-1} (Nitril). - MS: m/e (%) = 159 (11, M^+), 146 (3),

132 (3), 117 (6), 115 (3), 91 (100), 65 (9).

$C_{11}H_{13}N$ (159.2).

Beispiel 5

Parfümöl mit Maiglöckchen-Duft

	<u>a</u>	<u>b</u>
1-Formyl-4-(4-methyl-4-hydroxy-amyl)- cyclohexen-3 [Lyral ^(R)]	190	190
α -Hexylzimtaldehyd	170	170
Citronellol	145	145
Phenylethyl-dimethyl-carbinol (3)	130	-
2,2-Dimethyl-3-phenyl-propanol (1b)	-	130
2-Phenyl-ethanol	120	120
Lilial	40	40
Indol, 10 % in DPG	35	35
Cyclopentadecanolid, 1 % in DPG	25	25
1-(3-Hydroxy-hexyl)-2,2,6-trimethyl- cyclohexan	15	15
cis-3-Hexenol-1, 10 % in DPG	10	10
cis-3-Hexenyl-1-acetat, 10 % in DPG	10	10
Jasmin-Absolute, 10 % in DPG	<u>10</u>	<u>10</u>
	900	900
	=====	=====

Das Parfümöl der Mischung a besitzt einen ausgewogenen Maiglöckchen-Duft. Die Mischung b, in der anstelle des Carbinols 3 der erfundungsgemäße Alkohol 1b eingesetzt wurde, besitzt ebenfalls einen harmonischen Maiglöckchen-Duftkomplex, der sich jedoch gegenüber der Mischung a durch mehr Fülle und natürliche Ausstrahlung auszeichnet.

0076493

Beispiel 6

Parfümöl mit Fougère-Note

	<u>a</u>	<u>b</u>
Geraniol	100	100
Citronellol	100	100
Benzylacetat	90	90
Phenylethylalkohol	80	80
Patchouli-Öl, Singapore	80	80
α-Amyl-zimtaldehyd	75	75
α-Methyl-jonon	45	45
Amyl-salicylat	45	45
Lavandinöl, Abrialis	45	45
Bergamotte-Öl, Reggio	45	45
Terpineol	40	40
Coumarin	30	30
1-(4-Hydroxy-3-methyl-buty1)-2,2,3-trimethyl-cyclopenten-2 (Brahmanol R)	30	30
1,3,4,6,7,8-Hexyhydro-4,6,6,7,8,8-hexamethyl-cyclopenta-γ-2-benzopyran (Galaxolide R)	25	25
Benzoe-Resinoid, Siam	10	10
Styrax-Extrakt	10	10
Eichenmoos-Extrakt	10	10
Dipropylenglykol	130	-
2,2-Dimethyl-3-phenyl-propyl-1-acetat (lc)	-	130
	<hr/> 990	<hr/> 990
	=====	=====

Das Parfümöl der Mischung a hat einen Duftkomplex vom Fougère-Typ mit holzigen, herb-süßen Aspekten. Das Parfümöl b, das zusätzlich die neue Verbindung lc enthält, besitzt einen Duftkomplex ähnlichen Typs, in dem jedoch eine süß-pudrige Note betont wird und der zugleich deutlich abgerundet und harmonischer wirkt.

Beispiel 7

Parfümöl "Flieder"

	<u>a</u>	<u>b</u>	<u>c</u>
Terpineol	350	350	350
2,2-Dimethyl-3-phenyl-propanol (1b)	-	150	-
Dipropylenglykol	150	-	100
Phenylethylalkohol	100	100	100
2,2-Dimethyl-3-phenyl-propio-			
nitril (1d)	-	-	50
Benzylacetat	50	50	50
Lilial	50	50	50
Geraniol	45	45	45
Methyl-dihydrojasmonat	40	40	40
Linalool	40	40	40
Zimtalkohol	20	20	20
p-Tolylacetraldehyd, 50 % in DPG	35	35	35
Farnesol	20	20	20
Benzylisoeugenol	20	20	20
Citronellol	10	10	10
Linalooloxid	10	10	10
Indol, 10 % in DPG	5	5	5
cis-3-Hexenol, 10 % in DPG	5	5	5
Isojasmon	3	3	3
Isoeugenol	2	2	2
cis-3-Hexenylacetat, 10 % in DPG	2	2	2
Eugenolmethylether	2	2	2
p-Kresol, 10 % in DPG	<u>1</u>	<u>1</u>	<u>1</u>
	960	960	960
	====	====	====

Das Parfümöl a besitzt einen ausgewogenen Flieder-Duft. Das durch Austausch des geruchlosen Dipropylenglykol und Einsetzen von 15 % des Carbinols 1b erhaltene Parfümöl hat einen noch stärker ausstrahlenden und natürlich wirkenden Fliederduft. Die Einarbeitung von 5 % des Nitrils 1d führt unter Betonung der krautig-grünen Aspekte zu einem originellen blumig-frischen Duftkomplex.

Beispiel 8

Parfümöl mit pudrig-süßem Charakter

	<u>a</u>	<u>b</u>	<u>c</u>
Bergamottöl	350	350	350
Amylsalicylat	130	130	130
Benzylacetat	100	100	100
Anisaldehyd	50	50	50
Heliotropin	50	50	50
Benzoe-Extrakt Siam	30	30	30
Geraniumöl Bourbon	30	30	30
Moschus, Ambrette	30	30	30
Phenylethylalkohol	30	30	30
Coumarin	20	20	20
Nerol	10	10	10
Citronellol	10	10	10
Vanillin	5	5	5
Methylchavicol	5	5	5
Eichenmoos-Extrakt, 50 % in DPG	4	4	4
Citral	2	2	2
Isojasmon	2	2	2
Thymol, 10% in DPG	1	1	1
3-Methyl-5-propyl-cyclohexenon	1	1	1
Dipropylenglykol	40	-	-
2,2-Dimethyl-3-phenyl-propionitril (<u>1d</u>)	-	40	-
2,2-Dimethyl-3-phenyl-propanal (<u>1a</u>)	-	-	40
	900	900	900
	=====	=====	=====

Das Parfümöl der Zusammensetzung a besitzt eine klassische süß-pudrige Note mit holzigen und würzigen Aspekten. Die durch Zugabe des erfindungsgemäßen Nitrils 1d erhaltene Mischung b wirkt harmonischer und weicher unter gleichzeitiger Betonung süß-würziger Nebennoten. Durch Zugabe von 5 % des erfindungsgemäßen Aldehyds 1a (Mischung c) wurde ein neuer Duftakkord erhalten, der sich durch frische Ausstrahlung bei holzig-süßem Grundgeruch und grün-krautigen Nebennoten auszeichnet.

Beispiel 9

Darstellung von 2-Ethyl-2-benzyl-hexanal-1 (11a):

In Analogie zu der in Beispiel 1 gegebenen Vorschrift wurde aus Benzylchlorid (7) und α -Ethylhexanal (10) der Aldehyd 11a in einer Ausbeute von 62 % als farbloses Öl gewonnen. Kp (2mm) = 110°C. - NMR (CCl₄): δ = 0.84, t, 6H (-CH₂-CH₃), 2.75, s (ϕ -CH₂-), 7.0-7.2, m (aromat. H), 9.7 ppm (-CHO). - IR: 2750, 1725 cm⁻¹ (Aldehyd). - MS: m/e (%) = 218 (2, M⁺), 189 (6), 162 (7), 161 (7), 133 (4), 119 (5), 105 (7), 92 (18), 91 (100).

C₁₅H₂₂O (218.3).

Beispiel 10

Darstellung von 2-Ethyl-2-benzyl-hexanol-1 (11b):

In Analogie zu der in Beispiel 2 gegebenen Vorschrift wurde aus 11a der Alkohol 11b in einer Ausbeute von 90 % als farbloses Öl mit Kp (2 mm) = 125°C erhalten. NMR (CCl₄): δ = 0.88, br. t, CH (-CH₂-CH₃), 2.58, s (ϕ -CH₂-), 3.25, s (-CH₂-OH), 7.13 ppm, s (aromat. H). - IR: 3400 cm⁻¹ (OH). - MS: m/e (%) = 220 (4, M⁺), 128 (12), 92 (100), 91 (62), 69 (47).

C₁₅H₂₄O (220.3).

Beispiel 11

Parfümöl mit frischer Agrumen-Note

Citronenöl	250
Orangenöl, Florida	250
Bergamottöl	230
Lavendelöl	50

Neroliöl	50
Rosmarinöl, tunesisch	30
2-Ethyl-1-ethylendioxy-hexan	20
Geraniol	10
α-Hexyl-zimtaldehyd	5
Moschus, Keton	<u>5</u>
	900
	=====

Dieses Parfümöl besitzt einen harmonischen Geruchskomplex vom Agrumen-Typ mit frischen grün-krautigen Noten. Nach Zugebung von 100 Teilen 2-Benzyl-2-ethyl-hexanal (11a) wirkt das Parfümöl feiner und natürlicher, gleichzeitig erfährt der Duftkomplex eine deutliche Fixierung.

1 DRAGOCO
Gerberding & Co. GmbH
Dragocostrasse 1
3450 Holzminden

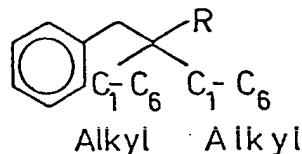
5

10 Verwendung von 1,1-Di(C₁-C₆-alkyl)-2-phenyl-ethan-
Derivaten als Riechstoffe

15 PATENTANSPRUCH

Verwendung von 1,1-Di(C₁-C₆-alkyl)-2-phenyl-ethan-
Derivaten der Formel A, wobei R eine Formyl-, Hy-

20



a: R = CHO
b: R = CH₂ OH
c: R = CH₂ Ac
d: R = CN
e: R = CH₂ OCHO

25

A

30 droxymethyl-, Formoxymethyl-, Acetoxyethyl oder Nitrilgruppe bedeutet und die Gesamtzahl der Kohlenstoffatome in den beiden Alkylsubstituenten zusammen maximal 8 beträgt, als Riechstoffe oder Bestandteil von Parfüm-Kompositionen für kosmetische oder technische Parfümierungen.

35